

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

10-135244

(43) Date of publication of application: 22.05.1998

(51)Int.CI.

H01L 21/388 H01L 31/0264 // H01L 27/14

(21)Application number: 09-097571

(71)Applicant: FUJITSU LTD

(22)Date of filing:

15.04.1997

(72)Inventor: YAMAMOTO KOSAKU

OZAKI KAZUO

TANAKA MASAHIRO

(30)Priority

Priority number: 08236074

Priority date: 06.09.1996

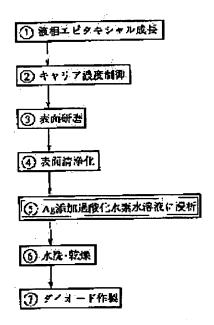
Priority country: JP

(54) MANUFACTURING METHOD OF SEMICONDUCTOR CRYSTAL

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To improve the controllability of a Ib element and prolong the life time without activation, by doping the Ib element in an HgCdTe epitaxially grown layer by dipping this layer in a soln. contg. Ib element ions.

SOLUTION: Step 1 epitaxially grows a nondoped p-type HgCdTe layer in liq. phase of a Ti-rich melt on a CdTe substrate. After a carrier concn. controlling step 2 and surface polishing step 3, a surface purifying step 4 removes the natural oxide film, etc., on the surface of the HgCdTe layer to purify the surface. Ag added hydrogen peroxide soln. dipping step 5 dips the HgCdTe layer in an Ag added hydrogen peroxide prepared in this step during ultrasonic vibration of the soln. Thus, Ag is coped enough to prolong the lifetime but have no adverse influence on the characteristics of a photo diode.



LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

21.09.2000

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

3479928

This Page Blank (Uspto)

(19)日本国特許庁 (JP)

HO1L 27/14

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平10-135244

(43)公開日 平成10年(1998) 5月22日

N

(51)Int.CL。 H 0 1 L 21/388 31/0264 第別記号 F I H 0 1 L 21/388 31/08

審査請求 未請求 請求項の数15 OL (全 10 頁)

27/14

(21)出願番号 特願平9-97571 (71)出顧人 000005223 富士通株式会社 (22)出願日 平成9年(1997)4月15日 神奈川県川崎市中原区上小田中4丁目1番 1号 (31) 優先権主張番号 特顯平8-236074 (72)発明者 山本 功作 (32)優先日 平8 (1996) 9月6日 神奈川県川崎市中原区上小田中4丁目1番 (33)優先権主張国 日本 (JP) 1号 富士通株式会社内 (72)発明者 尾▲崎▼ 一男 神奈川県川崎市中原区上小田中4丁目1番 1号 富士通株式会社内 (72)発明者 田中 昌弘 神奈川県川崎市中原区上小田中4丁目1番 1号 富士通株式会社内 (74)代理人 弁理士 柏谷 昭司 (外2名)

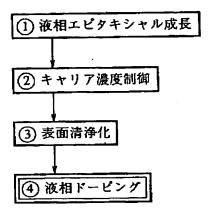
(54) 【発明の名称】 半導体結晶の製造方法

(57)【要約】

【課題】 半導体結晶の製造方法に関し、ノン・ドープ HgCdTe成長層にIb族元素を制御性良く、且つ、 活性化しないがライフタイムが長くなるようにドープす る。

【解決手段】 HgCdTeエピタキシャル成長層を I b族元素イオンを含む溶液中に没析することによって、HgCdTeエピタキシャル成長層中に I b族元素をドーピングする。

本発明の原理的フローの説明図



【特許請求の範囲】

【請求項1】 HgCdTeエピタキシャル成長層をIb族元素イオンを含む溶液中に浸析することによって、前記HgCdTeエピタキシャル成長層に前記Ib族元素のドーピングを行なうことを特徴とする半導体結晶の製造方法。

【請求項2】 上記HgCdTexUタキシャル成長層として、ノン・ドープの結晶のキャリア濃度制御をHg空孔濃度制御によって行ない、正孔濃度を 5×10^{15} c $m^{-3}\sim5\times10^{16}$ c m^{-3} としたp型HgCdTexUタキシャル成長層を用いたことを特徴とする請求項1記載の半導体結晶の製造方法。

【請求項3】 上記溶液中のIb族元素の濃度を、1ppb~100ppmとすることを特徴とする請求項1または2に記載の半導体結晶の製造方法。

【請求項4】 上記溶液における過酸化水素水の容量比が、5~90%であることを特徴とする請求項1乃至3のいずれか1項に記載の半導体結晶の製造方法。

【請求項5】 上記HgCdTeエピタキシャル成長層をIb族元素イオンを含む溶液中に浸析する前に、エッチングによって表面を清浄化することを特徴とする請求項4記載の半導体結晶の製造方法。

【請求項6】 上記Ib族元素の濃度を1~100ppm、浸析時間を10~90分、上記溶液の温度を10~30℃とすると共に、浸析時に超音波振動を加えることを特徴とする請求項4または5に記載の半導体結晶の製造方法。

【請求項7】 上記 I b族元素を含む溶液にコロイダルシリカ及び過酸化水素水を加えると共に、上記浸析工程が研磨工程であることを特徴とする請求項1乃至3のいずれか1項に記載の半導体結晶の製造方法。

【請求項8】 上記過酸化水素水を加えた後の上記 I b 族元素を含む溶液のpHを7.5以下にすると共に、前記 I b 族元素の濃度を1~100ppm、浸析時間を10~90分、前記溶液の温度を10~30℃とすることを特徴とする請求項7記載の半導体結晶の製造方法。

【請求項9】 上記溶液中のIb族元素の濃度を、1~100ppbとすることを特徴とする請求項7記載の半導体結晶の製造方法。

【請求項10】 上記溶液中に含有させる I b 族元素を、前記 I b 族元素を含む物質を上記 H g C d T e エピタキシャル成長層と同時に、或いは、事前に研磨することのいずれかにより前記溶液に供給することを特徴とする請求項9記載の半導体結晶の製造方法。

【請求項11】 上記Ib族元素を含む物質が、前記Ib族元素をドープしたHgTe、CdTe、或いは、HgCdTeのいずれかであることを特徴とする請求項10記載の半導体結晶の製造方法。

【請求項12】 上記Ib族元素を含む物質が、前記Ib族元素をドープした研磨治具であることを特徴とする

請求項10記載の半導体結晶の製造方法。

【請求項13】 上記 I b族元素を含む物質が、上記H g C d T e エピタキシャル成長層をアルミナ研磨したのちの表面に形成した前記 I b 族元素の薄膜であることを特徴とする請求項10記載の半導体結晶の製造方法。

【請求項14】 上記 I b族元素を含む物質が、上記H g C d T e エピタキシャル成長層の表面に形成した保護膜上に設けた前記 I b 族元素の薄膜であることを特徴とする請求項10記載の半導体結晶の製造方法。

【請求項15】 上記Ib族元素がAgであることを特徴とする請求項1乃至14のいずれか1項に記載の半導体結晶の製造方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は半導体結晶の製造方法に関するものであり、特に、赤外線センサに用いるHgCdTe結晶中におけるキャリアのライフタイムを長くするための半導体結晶の製造方法に関するものである。

[0002]

【従来の技術】従来、10μm帯近傍の赤外線を検知する赤外線検出装置としては、HgCdTe層に形成したpn接合ダイオードをフォトダイオードとしたものを用い、このフォトダイオードを一次元アレイ状或いは二次元アレイ状に配置すると共に、読出回路との電気的なコンタクトをとるために、フォトダイオードアレイ基板及び読出回路基板を、双方に形成したIn等の金属のバンプで貼り合わせる構造が採用されている。

【0003】図5参照

この従来のHgCdTe赤外線センサアレイは、まず、関管チッピング法を用いて、Teリッチの融液中でCdTe基板11上にノン・ドープのp型HgCdTe層12を液相エピタキシャル成長させたのち、Hg蒸気中での熱処理により、Hg空孔の一部をHg原子で埋めるp処理によって、p型HgCdTe層12の正孔濃度を0.5~5×10¹⁶cm⁻³に制御する。

【0004】次いで、表面平坦化、及び、厚みの均一化のために、アルミナ研磨を行なって、p型HgCdTe層12の厚さを15~25μmに制御したのち、Bイオンを選択的にイオン注入してn+型領域13を形成してフォトダイオードとする。

【0005】次いで、陽極硫化膜14及びZnS膜15を設けたのち、コンタクトホール16を介してn側電極となるIn電極17を設け、このIn電極17を利用して読出回路基板(図示せず)と貼り合わせて赤外線検出装置を構成していた。

[0006]

【発明が解決しようとする課題】しかし、従来のノン・ドープのHgCdTe液相エピタキシャル成長層を用いたフォトダイオードの量子効率は、0.2~0.5であ

り、検出感度が低いという問題があった。

【0007】これは、ノン・ドープのHgCdTe液相 エピタキシャル成長層中における、少数キャリアの寿命 (ライフタイム) が短く、p n接合に集まるキャリアの 数、図5の場合には、電子の数が少ないためである。

【0008】この様なライフタイムの問題を改善するに は、p型HgCdTe層の厚さを薄くして、電子がpn 接合に到達する前に消滅するのを低減させれば良いが、 厚さを薄くすると、フォトキャリアを発生するための体 積が減少するため、量子効率に限界があり、厚さとして は15μmが下限となる。

【0009】また、他の方法としては、キャリア濃度を 下げれば、ライフタイムを長くすることができるが、キ ャリア濃度を低くすると、ゼロバイアス抵抗が低下し、

 $R_0 \cdot A = (kT \cdot N_A \cdot \tau_e) / (q^2 \cdot n_i^2 \cdot d)$

で表されるため、キャリア濃度、即ち、アクセプタ濃度 N_A を低下させると、ゼロバイアス抵抗 R_0 が低下する ためである。

【0011】したがって、正孔濃度の下限は1×10¹⁶ cm-3であり、厚さの下限15μmと組み合わせた場合 の量子効率は、0.5程度であり、この様な方法では量 子効率の十分な改善が得られなかった。

【0012】さらに、他の方法としては、ドーピングを 行なってライフタイムを長くする方法も知られており、 HgメルトからHgCdTe層を成長させる場合には、 V族元素であるAsやSbを効果的にドープすることが できるが、Teリッチメルトからの液相成長では、V族 元素のドープが困難であり、且つ、ドープしたとしても p型不純物として活性化せず、n型を示すという問題が

【0013】一方、Teリッチメルトからの液相成長の 場合にも、Ag等のI族元素の場合には、結晶中に容易 に取り込まれ、p型不純物として活性化するが、液相成 長後の熱処理工程、即ち、Hg空孔を埋めるp処理工程 において、I族元素がエピタキシャル成長層表面に移動 し、しかも100%活性化するため、表面の正孔濃度が 高くなる。

【0014】図6 (a)及び(b)参照

図6(a)は、as grown結晶、即ち、成長直後 の結晶におけるSIMS (Secondary Ion

Mass Spectroscopy)分析によるA g濃度分布を示す図であり、ほぼ2×1016 c m-3程度 の均一な濃度分布を有しているのに対して、図6(b) に示すり処理後の結晶の場合には、エピタキシャル成長 層表面の不純物濃度が1018cm-3程度に上昇している のが確認されたが、これは、p処理工程において、Hg 空孔がHg原子で埋められる過程で、ドープされていた Ag元素が表面に追い出されたことによるものと考えら

【0015】したがって、この様なエピタキシャル成長

暗電流が増加し、ノイズが増えるという問題がある。 【0010】即ち、暗電流 I。は、kをボルツマン定 数、Tを絶対温度、R。をゼロバイアス抵抗、及び、q を電荷素量とした場合、

 $I_d = kT/(R_0 \cdot q)$

で表されるため、ゼロバイアス抵抗R。に反比例し、ゼ ロバイアス抵抗R。の低下と共に、暗電流Iaが増加す ることになるが、ゼロバイアス抵抗R。は、Aをpn接 合の面積、Naをp型HgCdTe層におけるアクセプ 夕濃度、τ。をp型HgCdTe層における電子のライ フタイム、n; 2をp型HgCdTe層及びn⁺型領域 における熱平衡状態の真性キャリア濃度の積、及び、d を空間電荷領域分を除いたp型HgCdTe層の厚さと した場合、

層にダイオードを形成すると、高キャリア濃度のpn接 合、即ち、p+ /n+ 接合となるため、トンネル電流に 起因するリーク電流が多く、且つ、微分抵抗が低くな り、正常な電流-電圧特性を示さないという問題が生ず る。

【0016】図7参照

図7は、この様にして形成したフォトダイオードの電流 -電圧特性、及び、微分抵抗特性を示す図であり、電流 電圧特性からは、逆バイアス時にリーク電流が流れて ダイオード特性を示さないことが分かり、また、微分抵 抗特性からは、微分抵抗が低く、且つ、ゼロバイアス抵 抗R。が小さいことが分かる。

【0017】したがって、本発明は、ノン・ドープHg CdTe成長層にIb族元素を制御性良く、且つ、活性 化しないがライフタイムが長くなるようにドープするこ とを目的とする。

[0018]

【課題を解決するための手段】図1は本発明の原理的フ ローの説明図であり、この図1を参照して本発明におけ る課題を解決するための手段を説明する。

図1参照

(1)本発明は、半導体結晶の製造方法において、Hg CdTeエピタキシャル成長層をIb族元素イオンを含 む溶液中に浸析することによって、HgCdTeエピタ キシャル成長層中に I b 族元素のドーピングを行なうこ とを特徴とする。

【0019】この様に、HgCdTeエピタキシャル成 長層をIb族元素イオンを含む溶液中に浸析する、@の 液相ドーピング工程を用いることによって、HgCdT eエピタキシャル成長層中に I b 族元素をドーピングす ることができる。

【0020】(2)また、本発明は、上記(1)におい て、HgCdTeエピタキシャル成長層として、ノン・ ドープの結晶のキャリア濃度制御をHg空孔濃度制御に よって行なった、5×10¹⁶cm⁻⁸~5×10¹⁶cm⁻⁸ の正孔濃度のp型HgCdTeエピタキシャル成長層を 用いたことを特徴とする。

【0021】この様に、④の液相ドーピング工程を②の Hg空孔濃度制御によるキャリア濃度制御工程の後に行 なうことにより、Ib族元素を活性化することなくドー プすることができる。

【0022】(3)また、本発明は、上記(1)または(2)において、溶液中のIb族元素の濃度を、1ppb~100ppmとすることを特徴とする。

【0023】この様に、溶液中のI b族元素の濃度を1 ppb \sim 100ppmとすることによって、HgCdT e結晶中におけるライフタイムを十分長くすることができる。

【0024】(4)また、本発明は、上記(1)乃至(3)のいずれかにおいて、Ib族元素を含む溶液における過酸化水素水の容量比が、5~90%であることを特徴とする。

【0025】この様に、Ib族元素を含む溶液における 過酸化水素水の容量比を5~90%、より好適には30~70%とすることによって、HgCdTeエピタキシャル成長層の表面にIb族元素とHgとの合金等の異物 を析出させることなく、Ib族元素を均一にドープする ことができる。

【0026】(5)また、本発明は、上記(4)において、HgCdTeエピタキシャル成長層をIb族元素イオンを含む溶液中に浸析する前に、エッチングによって表面を清浄化することを特徴とする。

【0027】この様に、②の液相ドーピング工程の直前に、③の表面清浄化工程、特に、ブロムメタノールによるエッチングを行なって、HgCdTeエピタキシャル成長層に形成されているIb族元素の拡散バリアとなる自然酸化膜等をエッチング除去することにより、表面を常に清浄に保つことができるので、Ib族元素のドーピングがスムーズに行なわれることになる。

【0028】(6)また、本発明は、上記(4)または(5)において、Ib族元素濃度を1~100ppm、 浸析時間を10~90分、溶液の温度を10~30℃と すると共に、浸析時に超音波振動を加えることを特徴と する。

【0029】この様に、Ib族元素濃度を1~100ppm、より好適には2~20ppm、浸析時間を10~90分、より好適には15~60分、溶液の温度を10~30℃とすることによって、ライフタイムの改善を可能にする程度の濃度のIb族元素を再現性良くドープすることができ、また、浸析時に超音波振動を加えることによってIb族元素を均一にドープすることができる。

【0030】(7)また、本発明は、上記(1)乃至(3)のいずれかにおいて、Ib族元素を含む溶液にコロイダルシリカ及び過酸化水素水を加えると共に、没析工程が研磨工程であることを特徴とする。

【0031】この様に、Ib族元素を含む溶液にコロイダルシリカ及び過酸化水素水を加えることによって、コロイダルシリカによる研磨が可能になり、それによって、HgCdTeエピタキシャル成長層に形成されている自然酸化膜等を研磨除去して表面を常に清浄に保つことができるので、Ib族元素のドーピングがスムーズに行なわれることになる。

【0032】(8)また、本発明は、上記(7)において、過酸化水素水を加えた後のIb族元素を含む溶液のpHを7.5以下にすると共に、Ib族元素濃度を1~100ppm、浸析時間を10~90分、溶液の温度を10~30℃とすることを特徴とする。

【0033】この様に、過酸化水素水を加えた後のIb 族元素を含む溶液のpHを7.5以下、より好適には 7.0以下にすることによって、HgCdTeエピタキ シャル成長層の表面にIb族元素とHgとの合金等の異 物が析出することがなく、且つ、Ib族元素濃度を1~ 100ppm、より好適には2~20ppm、浸析時間 を10~90分、より好適には15~60分、溶液の温 度を10~30℃とすることによって、ライフタイムの 改善を可能にする程度の濃度のIb族元素を再現性良く ドープすることができる。

【0034】(9)また、本発明は、上記(7)において、溶液中のIb族元素の濃度を1~100ppbとすることを特徴とする。

【0035】この様に、溶液中のIb族元素の濃度を1~100ppbとすることによって、HgCdTeエピタキシャル成長層中に結晶性の乱れた領域が点在していても正常な電流一電圧特性を得ることができるので、結晶性の乱れた領域に起因する画素欠陥の発生を防止することができ、また、この濃度は5~50ppbの範囲がより好適である。

【0036】(10)また、本発明は、上記(9)において、溶液中に含有させる I b族元素を、 I b族元素を含む物質をHgCdTeエピタキシャル成長層と同時に、或いは、事前に研磨することにより溶液に供給することを特徴とする。

【0037】この様に、溶液中のIb族元素の濃度を1~100ppbとする場合には、秤量により1~100ppbの濃度にドーピングすることは困難であるので、Ib族元素を含む物質をIb族元素の供給源とし、HgCdTeエピタキシャル成長層と同時に、或いは、事前に研磨することにより溶液に供給することが望ましい。【0038】(11)また、本発明は、上記(10)において、Ib族元素を含む物質が、Ib族元素をドープしたHgTe、CdTe、或いは、HgCdTeのいずれかであることを特徴とする。

【0039】この様に、Ib族元素を含む物質としてI b族元素をドープしたHgTe、CdTe、或いは、H gCdTeを用いた場合には、Ib族元素をドープした HgTe、CdTe、或いは、HgCdTeを事前に研磨するか、或いは、HgCdTeエピタキシャル成長層を研磨する際に、Ib族元素をドープしたHgTe、CdTe、或いは、HgCdTeをHgCdTeエピタキシャル成長層の周辺に貼り付けておき、HgCdTeエピタキシャル成長層と同時に研磨して供給すれば良い。【0040】(12)また、本発明は、上記(10)において、Ib族元素を含む物質が、Ib族元素をドープした研磨治具であることを特徴とする。

【0041】この様に、Ib族元素を含む物質としてIb族元素をドープした研磨治具、例えば、Agをドープしたステンレス製の研磨治具を用いることによって、研磨の際に研磨治具も研磨されてAg等のIb族元素が溶液中にドープされることになる。

【0042】(13)また、本発明は、上記(10)において、Ib族元素を含む物質が、HgCdTeエピタキシャル成長層をアルミナ研磨したのちの表面に形成したIb族元素の薄膜であることを特徴とする。

【0043】この様に、HgCdTeエピタキシャル成長層をアルミナ研磨した場合には、表面層が変質してIb族元素の拡散が起こらないので、アルミナ研磨したのちの表面にIb族元素の薄膜を直接堆積させ、研磨することによって溶液にIb族元素を供給することができる。

【0044】(14)また、本発明は、上記(10)において、Ib族元素を含む物質が、HgCdTeエピタキシャル成長層の表面に形成した保護膜上に設けたIb族元素の薄膜であることを特徴とする。

【0045】この様に、HgCdTeエピタキシャル成長層をアルミナ研磨しない場合には、Ib族元素の拡散が起きやすく、Ib族元素がHgCdTeエピタキシャル成長層内に多量に拡散するので、ZnS等の保護膜を介してIb族元素の薄膜を堆積させ、その後、研磨することによって溶液にIb族元素を供給する必要がある。【0046】(15)また、本発明は、上記(1)乃至(14)のいずれかにおいて、Ib族元素がAgであることを特徴とする。

【0047】この様なIb族元素としては、Ag, Au, Cuを用いることができるが、この内で、Agがフォトダイオード特性に悪影響を与える可能性が最も少ない。

[0048]

【発明の実施の形態】本発明の第1の実施の形態を図2 及び図3を参照して説明する。なお、図2は、第1の実施の形態のフローの説明図であり、また、図3は、第1の実施の形態のフォトダイオードの特性の説明図である。

【0049】図2参照

まず、従来と同様に、①の液相エピタキシャル成長工程 において、閉管チッピング法を用いて、Teリッチの融 液中でCdTe基板上にJン・ドープのp型HgCdTe e 層を液相エピタキシャル成長させたのち、2のキャリア濃度制御工程において、Hg蒸気中での熱処理により、Hg空孔の一部をHg原子で埋めるp処理によって、p型HgCdTe 層の正孔濃度を $0.5\sim5\times10^{16}$ cm $^{-3}$ 、例えば、 2.0×10^{16} cm $^{-3}$ に制御し、次いで、3の表面研磨工程において、表面平坦化、及び、厚みの均一化のためにアルミナ研磨を行なって、p型HgCdTe 層の厚さを $15\sim25\mu$ m、例えば、 20μ mに薄層化する。

【0050】次いで、②の表面清浄化工程において、ブロムメタノールを用いてp型HgCdTe層を軽くエッチングすることによって、p型HgCdTe層の表面に形成されている自然酸化膜等を除去して、表面を清浄化する。

【0051】この表面清浄化工程において、次の工程におけるAgの拡散に対するバリアとなる自然酸化膜等が除去されるので、Agのドーピングがスムーズに行なわれ、且つ、ウェハ面内均一性が保たれることになる。

【0053】この工程において、水溶液中に $5\sim90$ %、より好適には、 $30\sim70$ %の H_2 O_2 を加えることによって、p型HgCdTe層表面にAgとHgの合金等の異物が析出することがなく、また、Ag濃度が $1\sim100$ ppm、より好適には、 $2\sim20$ ppmとなるようにAgNO $_3$ を加えることによって、ライフタイムを長くするのに十分で、且つ、フォトダイオードの特性に悪影響を与えない程度の濃度のAgをドープすることができる。

【0054】また、この場合の浸析時間を10~90分、より好適には15~60分とし、溶液の温度を常温近傍、即ち、10~30℃とすることによってAgを再現性良くドープすることができる。

【0055】次いで、6の水洗・乾燥工程において、p型HgCdTe層の水洗を行い、アセトン等の有機溶剤・ で洗浄して水分を除去したのち、乾燥させて、本発明の 半導体結晶の製造工程が完了する。

【0056】それ以降は、従来と同様に、ののダイオード作製工程において、p型HgCdTe層にBイオンを選択的にイオン注入してn⁺型領域を形成してフォトダイオードとし、次いで、ZnS膜等を設けたのち、コン

タクトホールを介してn側電極となるIn電極を設け、 このIn電極を利用して読出回路基板と貼り合わせて赤 外線検出装置を構成する。

【0057】図3参照

図3は、この様にして作製したフォトダイオードの80 Kにおける特性を示す図であり、電流-電圧特性から は、逆バイアス時のリーク電流が低減して正常なダイオ ード特性を示しているのが分かり、また、微分抵抗特性 からは、微分抵抗が高くなり、且つ、ゼロバイアス抵抗 R₀ も高くなっているのが分かり、量子効率としては 0.6~0.7の値が得られた。

【0058】これは、Agの拡散は、Hg空孔を介して行なわれ、p型HgCdTe層中のHg空孔がAgに置き換わることにより、活性化エネルギーはHg空孔のアクセプタレベルに相当する12meVから、Agの不純物レベルに相当する4meVに変化しているが、Agのドープ後に熱処理工程を伴っていないので、Agが殆ど活性化しておらず、80Kにおいてはキャリア濃度の変化は殆ど生じていないため、低正孔濃度のp型HgCdTe層のままである。

【0059】したがって、ドープされたAgはキャリアのライフタイムを短くするHg空孔の不純物準位を無くす作用だけを行なうことによって、キャリア濃度を高めることなく、キャリアのライフタイムを長くすることができるものと考えられる。

【0060】次に、図4を参照して本発明の第2の実施の形態を説明する。

図4参照

まず、第1の実施の形態と同様に、 $\mathbf{0}$ の液相エピタキシャル成長工程において、閉管チッピング法を用いて、Teリッチの融液中でCdTe基板上にノン・ドープのp型HgCdTe層を液相エピタキシャル成長させたのち、 $\mathbf{0}$ のキャリア濃度制御工程において、Hg蒸気中での熱処理により、Hg空孔の一部をHg原子で埋めるp処理によって、p型HgCdTe層の正孔濃度を0.5~ $5\times10^{16}\,\mathrm{cm}^{-3}$ 、例えば、 $2.0\times10^{16}\,\mathrm{cm}^{-3}$ に制御し、次いで、 $\mathbf{0}$ の表面研磨工程において、表面平坦化、及び、厚みの均一化のためにアルミナ研磨を行なって、p型HgCdTe層の厚さを $15\sim25\,\mu\mathrm{m}$ 、例えば、 $20\,\mu\mathrm{m}$ に薄層化する。

【0061】次いで、Qのコロイダルシリカ研磨工程において、コロイダルシリカ(pH=8.5)と \texttt{H}_2 \texttt{O}_2 (pH=4.5) とを容量比で1:1にした水溶液中にAg濃度が $\texttt{1}\sim \texttt{1}$ 00ppm、例えば、10ppmになるように硝酸銀(\texttt{AgNO}_3)を加えて研磨液を作り、常温において、この研磨液を用いてp型HgCdTeMex を10 $\sim \texttt{9}$ 0分、例えば、30分研磨する。

【0062】このコロイダルシリカ研磨工程において、 Agの拡散に対するバリアとなる自然酸化膜等が除去されるので、Agのドーピングがスムーズに行なわれ、且 つ、ウェハ面内均一性が保たれることになる。

【0063】また、研磨液のpHが7.5以下、より好適には、7.0以下になるように、 H_2 O₂の混合比を選定することによって、p型HgCdTe層表面にAgとHgの合金等の異物が析出することがなく、また、Ag濃度が $1\sim100$ ppm、より好適には、 $2\sim20$ ppmとなるようにAgNO₃を加えることによって、ライフタイムを長くするのに十分で、且つ、フォトダイオードの特性に悪影響を与えない程度の濃度のAgをドープすることができる。

【0064】また、この場合の研磨時間を10~90分、より好適には15~60分とし、溶液の温度を常温近傍、即ち、10~30℃とすることによってAgを再現性良くドープすることができる。

【0065】次いで、⑤の水洗・乾燥工程として、p型 HgCdTe層の水洗を行い、アセトン等の有機溶剤で 洗浄して水分を除去したのち、乾燥させて、本発明の第 2の実施の形態の半導体結晶の製造工程が完了する。

【0066】それ以降は、従来と同様に、⑥のダイオード作製工程において、p型HgCdTe層にBイオンを選択的にイオン注入してn*型領域を形成してフォトダイオードとし、次いで、ZnS膜等を設けたのち、コンタクトホールを介してn側電極となるIn電極を設け、このIn電極を利用して読出回路基板と貼り合わせて赤外線検出装置を構成する。

【0067】この第2の実施の形態においては、表面清浄化工程とAgドープ工程とを、コロイダルシリカ研磨工程として一度の工程で行なうので、製造工程が簡素化されるという利点がある。

【0068】また、この第2の実施の形態の場合にも、 上記の第1の実施の形態と同様に、正常な電流-電圧特性、及び、高い微分抵抗特性を示すと共に、量子効率が 0.6~0.7のフォトダイオードが得られる。

【0069】上述のように、Agを1ppm~100ppm含む溶液中にp型HgCdTe層を浸漬して、Agをドープすることによって正常な電流-電圧特性、及び、高い微分抵抗特性を示すと共に、量子効率が0.6~0.7のフォトダイオードが得られるが、それ以降の研究によって1ppb~100ppmの範囲においても同様な効果が得られることが判明した。

【0070】しかし、使用するp型HgCdTe層によっては、20mm角の結晶に数個〜数十個の結晶性の乱れた領域が存在し、Ag濃度が1ppm〜100ppmの場合には、この結晶性の乱れた領域にAgが過剰に集積してキャリア濃度が高くなり、この領域にp*/n*接合が形成されてリーク電流が増大し、画素欠陥が発生するという問題がある。

【0071】即ち、結晶性の良好な領域においては図3 に示した良好な耐圧特性を示す電流-電圧特性が得られ るものの、結晶性の乱れた領域においては図7に示した ような耐圧特性の劣化した電流一電圧特性が得られる。 【0072】そこで、この様な結晶性の乱れた領域に起 因する問題を解決するためには、上記の第1の実施の形 態及び第2の実施の形態における溶液中に含まれるAg の濃度を1~100ppb、より好適には5~50pp bにすれば良いことが判明した。

【0073】即ち、上記の第1の実施の形態においては、過酸化水素水と水との容量比が1:1の水溶液中に、Ag濃度が1~100ppb、例えば、10ppbになるように硝酸銀を加えてAg添加過酸化水素水溶液を作れば良い。

【0074】また、上記の第20実施の形態においては、コロイダルシリカと H_2O_2 とを容量比で1:1にした水溶液中にAg濃度が $1\sim100$ ppb、例えば、10ppbになるように硝酸銀を加えて研磨液を作れば良い。

【0075】但し、1~100ppbの濃度のAgは、1000ccの溶液に対して1~100μgのAgに相当し、これはAgの原子数で5.6×10¹⁵~5.6×10¹⁷cm⁻³であるので、この様な低濃度を秤量によって精度良く制御することは非常に困難であり、或いは、大量の溶液を形成してその一部を使用する場合には秤量の困難性の問題は解決されるが、不使用の余分な溶液が無駄になるという問題があるので、この様な問題点を解決するための4つの方法を以下に示す。

【0076】これらの4つの改良した実施の形態は、いずれも上記の第2の実施の形態の変形例であり、第4の改良した実施の形態以外は、②のコロイダルシリカ研磨工程以外は第2の実施の形態と実質的に同一であり、第4の改良した実施の形態においては、③の表面研磨工程が存在しない点でも第2の実施の形態と相違するものである。

【0077】まず、第1の改良した実施の形態を説明すると、研密液にAgをドープする際に、Ag供給源としてAgをドープしたダミーHgCdTe結晶を用い、このダミーHgCdTe結晶を、研磨治具の結晶固着面の研磨すべき結晶の周辺に貼り付けて、研磨液中において研磨すべきp型HgCdTe層と同時に研磨する方法である。

【 0 0 7 8】この場合、1 0 0 0 c c の研磨液に対して、A g 濃度が 1 0²⁰ c m⁻³ の 2 0 m m 角のダミーH g C d T e 結晶を 1 μ m 研磨した場合、

 $20 \,\mathrm{mm} \times 20 \,\mathrm{mm} \times 1 \,\mu\,\mathrm{m} \times 10^{20} \,\mathrm{cm}^{-3}$

 $=4\times1\times10^{-4}\times10^{20}=4\times10^{16}$

で、4×1016個の原子数となり、これは

 $(4 \times 10^{16}) / (5.6 \times 10^{16}) = 7.14$

で約7.1ppbに相当する。

【0079】この場合、ダミーHgCdTe結晶の研磨量は、ダミーHgCdTe結晶のAg濃度、ダミーHg CdTe結晶の面積、及び、研磨液の使用量に応じて、 研磨液中のAg濃度が1~100ppb、より好適には、5~50ppbになるようにすれば良い。

【0080】また、この様なダミーウェハを用いる場合には、p型HgCdTe層の研磨と同時に研磨する必要は必ずしもなく、ダミーウェハのみを固着した研磨治具を用いて、事前に研磨することによって、研磨液中にAgをドープしても良いものであり、この場合の方が、Agのドープ量をp型HgCdTe層の研磨量と独立に制御することができる。

【0081】さらに、この場合のダミーウェハは、AgドープのHgCdTe結晶に限られるものでなく、AgドープのHgTe結晶或いはAgドープのCdTe結晶を用いても良いものであり、これらは2元化合物であるのでAgドープ結晶の準備・製造が容易であり、特に、HgTeはCdTeに比べて融点が低いので準備・製造が容易である。

【0082】次に、第2の改良した実施の形態を説明すると、研磨液にAgをドープする際に、Ag供給源としてAgをドープしたステンレス製研磨治具を用い、研磨すべき結晶をこの研磨治具に固着し、研磨液中においてp型HgCdTe層と同時に研磨する方法である。

【0083】この場合、1000 ccの研磨液に対して、 $Ag 濃度が 100 pp m 含まれ、研磨される部分の表面積が <math>100 cm^2$ である研磨治具を $1\mu m$ 研磨した場合、研磨されたステンレス中に含有される $Ag の量は約6 \mu g$ であるので、これは、6ppbに相当する。

【0084】この場合、研磨治具は研磨布との接触面のみならず、中空円筒部の側面も他の治具と接触し研磨されるので、これらの総研磨量を考慮して、研磨液中のAg濃度が1~100ppb、より好適には、5~50ppbになるようにすれば良い。

【0085】なお、この研磨治具を構成するステンレス には、通常数〜数百ppmのAgが含まれているので、 この含有量を正確に測定することが望まれる。

【0086】次に、第3の改良した実施の形態を説明すると、研磨液にAgをドープする際に、Ag供給源としてp型HgCdTe層上に、Ag薄膜を蒸着し、研磨液中においてp型HgCdTe層を研磨する工程において、Ag薄膜を研磨する方法である。

【0087】この場合、1000ccの研磨液に対して、20mm角のp型HgCdTe層上に10nmのAg薄膜を蒸着した場合、Agの比重を10.5とする

 $20 \,\mathrm{mm} \times 20 \,\mathrm{mm} \times 10 \,\mathrm{nm} \times 10$. $5 \,\mathrm{g/cm^{-3}} = 4 \times 1 \times 10^{-6} \times 10$. $5 \,\mathrm{g} = 42 \times 10^{-6} \,\mathrm{g} = 42 \,\mu$

で、42ppbに相当する。

【0088】この場合、Ag薄膜の膜厚は、p型HgCdTe層の面積、及び、研磨液の使用量に応じて、研磨液中のAg濃度が1~100ppb、より好適には、5

• • • •

~50ppbになるようにすれば良く、例えば、20mm角のウェハ及び1000ccの研磨液を用いる場合には、Ag薄膜を約0.24~23.8nmだけ蒸着すれば良い。

【0089】次に、第4の改良した実施の形態を説明すると、これはp型HgCdTe層の厚さが薄い場合であり、この場合には、アルミナ研磨による薄層化工程が必要ないので、図4に示した②のキャリア濃度制御工程の後に、厚さ300nmのZnS保護膜を蒸着し、次いで、Ag供給源としてZnS保護膜上に、Ag薄膜を蒸着し、研磨液中においてp型HgCdTe層を研磨する工程において、Ag薄膜を研磨する方法である。

【0090】これは、アルミナ研磨後のp型HgCdTe層の表面は変質してAgの進入・拡散が生じなくなっているが、アルミナ研磨をしない状態の表面ではAgの拡散が簡単に生じ、Agが結晶内に入りすぎるので、ZnS保護膜を拡散防止膜として設けるものである。

【0091】この場合、1000ccの研磨液に対して、20mm角のp型HgCdTe層上に10nmのAg薄膜を蒸着した場合、Agの比重を10.5とすると、上記の第3の改良した実施の形態と同様に42ppbに相当する。

【0092】この場合も、Ag薄膜の膜厚は、p型HgCdTe層の面積、及び、研磨液の使用量に応じて、研磨液中のAg濃度が1~100ppb、より好適には、5~50ppbになるようにすれば良いが、ZnS保護膜中にAgが残留不純物的に自然にドープされている場合があるので、その場合には、ZnS保護膜中のAgによるAg供給量の増加を相殺するように、Ag薄膜の膜厚を決定すれば良い。

【0093】なお、上記の各実施の形態においては、P型HgCdTe層にドープする元素として、フォトダイオード特性に悪影響を与えないAgを用いているが、Agに限られるものではなく、同じIb族に属するAu或いはCuを用いても良いものである。

【0094】なお、本発明者等は、各種のIb族元素のドーピング方法を既に提案しているが(必要ならば、特願平6-276420号参照)、この提案はフォトダイオード特性に悪影響を与えるIa族元素(Li, Na, K)をIb族元素によって追い出すためのドーピングであり、本発明とは技術思想が異なるものである。

[0095]

【発明の効果】本発明によれば、ライフタイムを長くするためにのみ、HgCdTe結晶中にIb族元素を容易にドープすることができるので、正常なダイオード特性を示し、且つ、高い量子効率のフォトダイオードを再現性良く形成することができ、画素欠陥のない高解像度の赤外線センサの実用化に寄与するところが大きい。

【図面の簡単な説明】

- 【図1】本発明の原理的フローの説明図である。
- 【図2】本発明の第1の実施の形態のフローの説明図である.
- 【図3】本発明の第1の実施の形態のフォトダイオード の特性の説明図である。
- 【図4】本発明の第2の実施の形態のフローの説明図である。
- 【図5】従来の赤外線センサアレイの説明図である。
- 【図6】従来の赤外線センサアレイにおけるAg濃度の 説明図である。
- 【図7】従来の赤外線センサアレイを構成するフォトダ イオードの特性の説明図である。

【符号の説明】

- 11 CdTe基板
- 12 p型HgCdTe層
- 13 n+型領域
- 14 陽極硫化膜
- 15 ZnS膜
- 16 コンタクトホール
- 17 In電極

【図1】

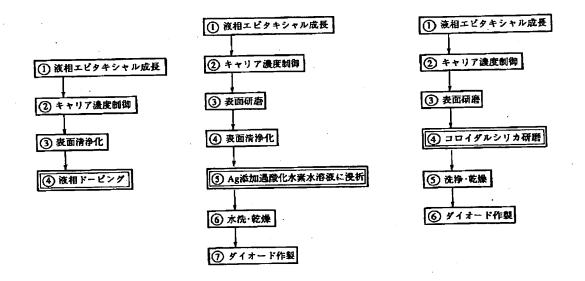
【図2】

【図4】

本発明の原理的プローの説明図

本発明の第1の実施の形態のフローの説明図

本発明の第2の実施の形態のフローの説明図

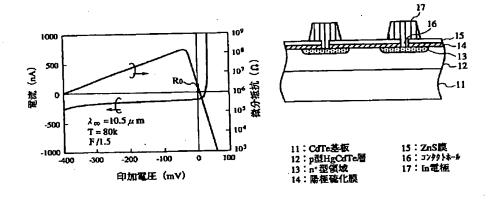


【図3】

本発明の第1の実施の形態の フォトダイオードの特性の説明図

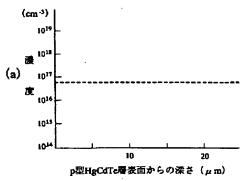
【図5】

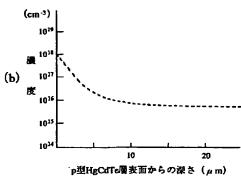
従来の赤外線センサアレイの説明図



【図6】

従来の赤外線センサアレイにおけるAg濃度の説明図





【図7】

従来の赤外線センサアレイを構成する フォトダイオードの特性の説明図

